

Vorwiegend aus Kohlenstoff zusammengesetzte Schaumstoffe hoher innerer Oberfläche und Verfahren zu deren Herstellung

## 5 Beschreibung

Die Erfindung betrifft Schaumstoffe mit hoher innerer Oberfläche, die mindestens zu 70 Gew.-% aus Kohlenstoff bestehen, sowie ein Verfahren zu deren Herstellung durch Pyrolyse von Kunststoff-

### 10 Schaumstoffen.

- Schaumstoffe, die vorwiegend aus Kohlenstoff zusammengesetzt sind und auch als Kohlenstoff-Schaumstoffe bezeichnet werden, sind wegen der Materialeigenschaften des Kohlenstoffs für verschiedene
- 15 Anwendungen interessant. So werden z.B. in US-A-4,067,956 und in Sherman, A.J., Tuffias, R.H. und Kaplan, R.B. (1991) Ceramic Bulletin, 70, 1025-1029, deren Einsatz als Filtermaterial, auch für Anwendungen bei hohen Temperaturen, als Hochtemperatur-Thermoisolation, als Katalysatorträger sowie als Elektroden-
- 20 material in Batterien erwähnt. Man findet in der Literatur auch die Verwendung von Kohlenstoff-Schaumstoffen als Elektrodenmaterial in Hochleistungskondensatoren (z.B. US-A-5,300,272), für medizinische Implantate (WO-A-98/02382), als Träger von z.B. durch den Übergang fest/flüssig wärmeschluckenden Materialien,
- 25 auch für höhere Temperaturen (WO-A-99/64223), als Säulenmaterial für die Chromatographie (DE-A-3135394) oder als Elektrodenmaterial für Enzymelektroden (Blaedel, W.J. und Wang, Joseph (1980), Anal. Chem. 52, 1426-1429).
- 30 Die Kohlenstoff-Schaumstoffe sind neben Ihrer Anwendung als solche auch Ausgangsstoffe zur Erzeugung von Hochleistungsmaterialien: In EP-A-581696 wird die Herstellung eines Kohlenstoff/Kohlenstoff-Verbundmaterials aus einer auf komprimiertem Kohlenstofffasermaterial durch Imprägnierung mit einem schweren
- 35 Kohlenwasserstoff entstehenden Schaumstoffstruktur beschrieben. Dieses Kohlenstoff/ Kohlenstoff-Verbundmaterial wird als Friktionsmaterial für Scheibenbremsen besonders hoher Effektivität genutzt. In WO-A-98/27023 geht man für die gleiche Anwendung direkt von einem Kohlenstoff-Schaumstoff aus. Nach EP-A-0976698
- 40 wird z.B. eine poröse Kohlenstoffschicht mit 40 bis 95 % Offenporigkeit mit geschmolzenem Silizium getränkt und anschließend auf Raumtemperatur abgekühlt. Anwendungen des entstandenen Verbundmaterials sind ebenfalls Fahrzeugbrems- und -kupplungs-scheiben.

Für die Herstellung von Kohlenstoff-Schaumstoffen sind bisher folgende Verfahren bekannt:

1. Tränkung von offenzelligem Polyurethan-Schaumstoff

5

Die Tränkung erfolgt mit Stoffen, die bei der anschließenden Pyrolyse bei Temperaturen über 500°C, meist über 800°C oder auch weit über 1000°C, eine hohe Kohlenstoffausbeute ergeben. Solche Tränkungsmittel sind z.B. wärmehärtende Harze, meist Phenolharz, oder eine Mischung eines solchen Harzes mit Pech, meist so genanntes "mesophase pitch". Das Verfahren der Tränkung von offenzelligem Polyurethan-Schaumstoff und anschließender Pyrolyse ist z.B. in US-A-4,067,956, US-A-3,922,334, WO-A-98/02382, WO-A-00/15576 und US-A-6,040,266 beschrieben.

10

15

20

25

30

35

40

45

Dieses Verfahren hat den Vorteil, dass äußerlich die gute Zellstruktur der Polyurethan-Schaumstoffe auf den Kohlenstoff-Schaumstoff übertragen wird. Die nach der Tränkung des Polyurethan-Schaumstoffes vorliegende Struktur eines einzelnen Steges der Zellen des Schaumstoffes ist jedoch dadurch charakterisiert, dass der Polyurethansteg mit einem Mantel des Tränkungsmittels umgeben ist. Die Tränkung des Polyurethan-Schaumstoffes ist damit nicht als Durchdringung der kompakten Polyurethan-Zellstege mit dem Tränkungsmittel, sondern als deren oberflächliche Bedeckung zu beschreiben. Beim Härten dieses Verbundes in der Wärme (Aoki, Y. und Mc Enaney, B. geben z.B. in (1995) British Ceramic Transactions, 94, 133-37 eine Temperatur von 160°C an) verdampft zunächst verwendetes Lösungsmittel, und es findet die Aushärtung des Harzes statt. Das Polyurethanmaterial zersetzt sich anschließend bei der Pyrolyse zu gasförmigen Stoffen. Aoki, Y. und Mc Enaney, B. beschreiben in (1995) British Ceramic Transactions, 94, 133-37 den bei 1200°C als Kohlenstoff verbleibenden Anteil des Polyurethans mit ca. 3 %, den des zur Tränkung verwendeten Phenolharzes mit ca. 50 %. Die gasförmigen Pyrolyseprodukte des Polyurethans entweichen damit aus dem Steg durch die aus dem Harz im Entstehen begriffene Kohlenstoffwand. Dadurch bilden sich im Kohlenstoffschaumstoff Stege, die im Inneren hohl sind. Durch das Entweichen der verhältnismäßig großen Mengen von Pyrolyseprodukten des Polyurethans ist darüber hinaus die Struktur der Stegwände gestört. Damit entsteht zwar ein Kohlenstoff-Schaumstoff, der die gute Schaumstoffstruktur des Polyurethanschaumstoffes äußerlich abbildet aber durch hohle Stege und strukturgestörte Stegwände geschädigt ist. Diese Struktur ist u.a. mit Festigkeitseinbußen verbunden. Auch

neuere Erfindungen zu diesem Verfahren, z.B. WO-A-00/15576 und US-A-6,040,266, repräsentieren eine solche Struktur, verbunden mit nicht optimalen Eigenschaften der entstehenden Kohlenstoff-Schaumstoffe.

5

2. Pyrolyse von Aerogelen aus organischen Polymeren zu Kohlenstoff-Schaumstoff

10

15

20

25

30

35

40

45

Zur Herstellung der Aerogele aus organischen Polymeren wird, z.B. nach WO-A-93/14511, die Reaktion von Formaldehyd und Resorcinol in wässriger Natriumcarbonatlösung über 24 Stunden bei Raumtemperatur, danach 24 Stunden bei 50°C, anschließend 72 Stunden bei 95°C genutzt. Das entstandene Gel wird mit 0,1 %iger Lösung von Trifluoressigsäure in Aceton und danach mit reinem Aceton gewaschen. Anschließend erfolgt die Behandlung mit flüssigem CO<sub>2</sub> bei 63 bar (900 psi) und 14°C über 1 Stunde, danach mit frischem CO<sub>2</sub> jeweils 15 min 6-mal am Tag über 2 Tage, schließlich im geschlossenen Kessel unter überkritischen Bedingungen bei 50°C und 127 bar (1800 psi) über 4 Stunden und bei stufenweiser Druckreduktion über 8 Stunden zu einem trockenen Aerogel. Danach erfolgt eine Pyrolyse bei 600 bis 1200°C zu einem Kohlenstoff-Schaumstoff. In analog umständlicher Weise wird die Herstellung von Kohlenstoff-Schaumstoffen auch in den folgenden Arbeiten beschrieben: Journal of Non-Crystalline Solids, 225, 64-68, sowie WO-A-98/44013 (beide 1998, organische Basis jeweils Isocyanataddukte), Polym. Prepr., Am. Chem. Soc., Div. Polym. Chem., 37(2), 777-778 (1996, organische Basis Friedel-Crafts Addukte), US-A-5300272, US-A-5268395, US-A-5358802, Polym. Mater. Sci. Eng., 57, 113-117 und WO-A-95/06002 (organische Basis jeweils Polyacrylnitril), Polym. Mater. Sci. Eng., 57, 113-117 (Polyacrylnitril mit Maleinsäureanhydrid), EP-A-0987294 (organische Basis Polyimid), WO-A-99/01502, US-A-5420168, US-A-5529971, US-A-4997804 und US-A-5402306 (organische Basis Resorcin-Formaldehyd - Kondensate), US-A-4992254, US-A-5047225 und US-A-5232772 (organische Basis Styren, Divinylbenzol, Resorcin, Formaldehyd, so genannter CPR-Schaum-"Carbonized Polystyrene / Resorcinol"-Formaldehyde Foam).

Die Struktur derartiger Kohlenstoff-Schaumstoffe mit extrem kleinen Zellen weit unter 30 µm, oft deutlich unter 1µm, ist für viele Anwendungen ungeeignet, z.B. wegen des sehr hohen Strömungswiderstandes für den Einsatz als Filtermaterial, als Katalysatorträger, als Träger von Materialien oder als Reaktionspartner zur Herstellung von Verbundmaterialien, z.B. mit Silizium oder weiterem Kohlenstoff. Diese extrem fein-

5 zellige Struktur muss zudem sehr umständlich und zeit-  
aufwendig hergestellt werden. Damit haben Werkstoffe mit  
dieser Schaumstoffstruktur neben der Nichteignung für viele  
Anwendungen noch den Nachteil, sehr hohe Herstellungskosten  
zu verursachen.

3. Verschäumen von C-haltigem Material bei höherer Temperatur  
und anschließendes Brennen

10 Eine oft beschriebene Variante ist die Verschäumung von Pech,  
z.B. nach WO-A-99/11585, WO-A-99/61549, EP-A-0700106. Der  
Nachteil der entstandenen Schaumstoffstrukturen zeigt sich  
in einer zu geringen Offenporigkeit deutlich unter 90 %,  
die z.B. in US-A-4276246 durch Werteangaben belegt wird. Die  
15 Ursache ist in dem komplizierten Verschäumungsverfahren bei  
erhöhter Temperatur zu sehen. Das gilt auch für Schaumstoff-  
strukturen, die nach WO-A-99/65843 in analoger Weise aus Pech  
im Gemisch mit härtbaren flüssigen Harzen entstehen. Beim  
Einsatz von biogenen Materialien bilden sich bei der Pyrolyse  
20 ebenfalls poröse Kohlenstoff-Körper, z.B. nach WO-A-99/11581.  
Diese Körper haben naturgemäß keine eigentliche Schaumstoff-  
struktur und sind daher für die meisten Anwendungen der  
Kohlenstoff-Schaumstoffe ungeeignet.

25 4. Ausfüllen einer Matrix mit organischem Material, danach  
Brennen und gegebenenfalls Entfernen des Matrixmaterials

Nach Pekala, R.W. & Hopper, R.W. (1987), Low-density micro-  
cellular carbon foams, Journal of Materials Science, 22,  
30 1840-1844 werden z.B. dazu Presslinge aus feinkörnigem  
Natriumchlorid mit Phenolharz getränkt. Nach der Härtung  
des Phenolharzes wird das Natriumchlorid mit Wasser heraus-  
gelöst. Die entstandene poröse Struktur wird dann nach dem  
Trocknen pyrolysiert. Die entstandene Struktur ist dadurch  
35 charakterisiert, dass sie die Hohlräume einer gepressten  
Pulverschüttung darstellt. Diese Struktur besitzt durch die  
notwendige enge Berührung der Teilchen des Natriumchlorid-  
Pulvers eine große Zahl von Stellen, an die das Polymer-  
material nicht heran kann, wodurch die nach dem Herauslösen  
40 entstehende Struktur durch entsprechend viele Schwachstellen  
charakterisiert ist. Daraus resultieren sehr niedrige Festig-  
keiten, die dann auch für den nach der Pyrolyse entstandenen  
Kohlenstoff-Schaum gelten. Die von den Autoren angegebene  
Druckfestigkeit des Kohlenstoff-Schaumstoffes bei einer  
45 Dichte von 50 mg/cm<sup>3</sup> von nur 0,00011 MPa bestätigt diesen  
Nachteil der entstandenen Schaumstoffstruktur, die z.B. in  
analoger Weise auch nach DE-A-3135394 entsteht.

Die Tränkung von Phenolharzmikrokugeln oder Kohlenstoff-mikrokugeln mit einem carbonisierenden Harz wird von Benton, S.T. & Schmitt, C.R. in (1972), Carbon, 10, 185, beschrieben. Das entstehende Verbundmaterial wird bei 900 und 2150°C

5      pyrolysiert. Der daraus resultierende Kohlenstoff-Schaumstoff zeichnet sich durch gute Druckfestigkeiten aus, z.B. 452 lb/in<sup>2</sup> (3,2 N/mm<sup>2</sup>) bei 170 kg/m<sup>3</sup>, ist aber nur geringfügig offenzellig und damit für viele Einsatzgebiete nicht einsetzbar. Die Kohlenstoff-Schaumstoff-Struktur hat neben

10     der ungenügenden Offenzelligkeit noch den Nachteil, dass sie nicht Dichten unter 150 kg/m<sup>3</sup> erreichen kann.

5.    Poröse Kohlenstoffmaterialien, ausgehend von Kohlenstoff-Faserstrukturen

15

Diese porösen Strukturen werden zur Herstellung eines dichten Kohlenstoff-Materials z.B. für Scheibenbremsen eingesetzt. Nach WO-A-00/39043 werden Kohlenstofffasern mit einer carbonisierbaren Flüssigkeit bei erhöhter Temperatur

20     und erhöhtem Druck getränkt. Durch plötzliches Entspannen und Abschrecken entsteht eine Schaumstoffstruktur, die zwischen 600 und 1000°C pyrolysiert und gegebenenfalls bei 2200 bis 2300°C nachbehandelt wird. Die Verwendung von Kohlenstofffasern als Ausgangsmaterial ist neben deren aufwendiger

25     Herstellung sehr kostenintensiv, wobei diese Fasern die Bildung einer regelmäßigen Schaumstoffstruktur verhindern. Ein ähnliches Verfahren mit den gleichen Nachteilen wird in EP-A-581696 beschrieben.

30 6.    Pyrolyse von Polymer-Schaumstoffen

Diese wird z.B. von ZHOU Jia-hong, XUE Kuan-hong, XU Shi-min, SUN Dong-mei, & GU Wei-jin (2000) in Chinese Journal of Power Sources 24 (3), 157-158, 177 benutzt. Die Struktur

35     von Kohlenstoff-Schaumstoffen aus Polyurethan-Schaumstoff, wie er von den Autoren verwendet wird, weist jedoch Inhomogenitäten z.B. in Form von Rissen oder Verdichtungen auf, die u.a. die mechanischen Eigenschaften negativ beeinflussen. Derartige ungünstige Strukturen werden auch bei der bisher

40     bekannten direkten Pyrolyse anderer Polymerschaumstoffe erhalten.

45

Nach unserer unveröffentlichten Patentanmeldung Nr. 101 56 132.6 können Kohlenstoff-Schaumstoffe hergestellt werden, die die unter 1. bis 6. aufgeführten Mängel, wie z.B. Festigkeitsminderungen, zu hohe Strömungswiderstände oder zu umständliche und damit  
5 kostenaufwendige Herstellungsverfahren, nicht mehr aufweisen. Leider ist die innere Oberfläche dieser Schaumstoffe stets kleiner als 50 m<sup>2</sup>/g, meist kleiner als 30 m<sup>2</sup>/g und sehr oft kleiner als 20 m<sup>2</sup>/g. Diese kleine innere Oberfläche ist nachteilig für viele Anwendungen, z.B. beim Einsatz als Elektroden-  
10 material für Superkondensatoren, die ein Material mit hoher innerer Oberfläche erfordern.

Es bestand damit die Aufgabe, einen Kohlenstoff-Schaumstoff herzustellen, der die Vorteile des Schaumstoffes nach DE-Anmeldung  
15 Nr. 101 56 132.6 aufweist und zusätzlich eine hohe innerer Oberfläche besitzt, die gleichzeitig gut zugänglich ist.

Die Aufgabe wurde dadurch gelöst, dass durch Pyrolyse von Kunststoff-Schaumstoffen, die mindestens 30 Masse-% eines Polymer-  
20 materials mit einem Stickstoffgehalt über 6 Masse-% enthalten und eine Porosität zwischen 35 und 99,5 % sowie eine Offenporigkeit über 1 % aufweisen, ein mindestens zu 70 Gew.-% aus Kohlenstoff bestehender Schaumstoff hergestellt wurde, der durch die Wirkung von in den Kunststoff-Schaumstoff eingearbeiteten und/oder auf  
25 der Oberfläche befindlichen Anorganika und/oder von Wasserdampf und/oder Kohlendioxid und/oder von Sauerstoff während der Temperaturbehandlung eine innere Oberfläche über 50 m<sup>2</sup>/g erhält. Dieser vorwiegend aus Kohlenstoff bestehende Schaumstoff weist weiterhin eine mittlere Zellgröße über 20 µm, eine auf diese  
30 Zellgröße bezogene Porosität zwischen 35 und 99,5 % sowie eine Offenporigkeit über 90 % auf und besitzt Zellstege, die im Querschnitt ein Dreieck mit nach innen gekrümmten Seiten aufweisen, und enthält Poren im Zellgerüstmaterial mit Abmessungen von 0,2 nm bis 50 nm und einem Volumen von 0,01 cm<sup>3</sup>/g bis 0,8 cm<sup>3</sup>/g.

35 Gegenstände der Erfindung sind somit ein mindestens zu 70 Gew.-% aus Kohlenstoff bestehender Schaumstoff mit einer mittleren Zellgröße über 20 µm, einer auf diese Zellgröße bezogenen Porosität zwischen 35 und 99,5 % sowie Offenporigkeit über 90 %, einer  
40 inneren Oberfläche über 50 m<sup>2</sup>/g, mit Zellstegen, die im Querschnitt ein Dreieck mit nach innen gekrümmten Seiten aufweisen, und Poren im Zellgerüstmaterial mit Abmessungen von 0,2 nm bis 50 nm und einem Volumen von 0,01 cm<sup>3</sup>/g bis 0,8 cm<sup>3</sup>/g sowie die Verwendung solcher vorwiegend aus Kohlenstoff bestehenden Schaum-  
45 stoffe für elektrische und elektro-chemische Anwendungen, vor allem auch als Elektrodenmaterial für Superkondensatoren, sowie in Brennstoffzellen, als Filter- und Wärmedämmmaterial, als

Träger- und Speichermaterial und als Ausgangsstoff für weitere Umsetzungen.

Gegenstand der Erfindung ist weiterhin ein Verfahren zur Herstellung eines mindestens zu 70 Gew.-% aus Kohlenstoff bestehenden Schaumstoffes durch Pyrolyse von Kunststoff-Schaumstoffen, das dadurch gekennzeichnet ist, dass die eingesetzten Kunststoff-Schaumstoffe mindestens 30 Masse-% eines Polymermaterials mit einem Stickstoffgehalt über 6 Masse-%  
10 enthalten und eine Porosität zwischen 35 und 99,5 % sowie eine Offenporigkeit über 1 % besitzen, in den Kunststoff-Schaumstoff eingearbeitet und/oder auf die Oberfläche aufgebracht Anorganika aufweisen und/oder während und/oder nach der Pyrolyse mit Wasserdampf und/oder Kohlendioxid und/oder  
15 von Sauerstoff bei Temperaturen über 400°C behandelt werden.

Der erfindungsgemäße, überwiegend aus Kohlenstoff bestehende Schaumstoff enthält mindestens 70 Gew.-%, vorzugsweise 75 bis 99,5 Gew.-% und besonders bevorzugt 80 bis 99 Gew.-%, Kohlenstoff. Seine mittlere Zellgröße liegt über 20 µm, vorzugsweise über 50 µm, und seine auf diese Zellgröße bezogene Porosität beträgt 35 bis 99,5 %, bevorzugt 60 bis 98 %, besonders bevorzugt 70 bis 97 %. Der Kohlenstoff-Schaumstoff weist eine ebenfalls auf diese Zellgröße bezogene Offenporigkeit von über 90 %,   
25 bevorzugt über 93 %, auf.

Dabei weist die Mehrzahl der Zellstege des Kohlenstoff-Schaumkörpers einen Querschnitt auf, der als ein Dreieck mit nach innen gekrümmten Seiten beschrieben werden kann. Das Zellgerüstmaterial weist Poren mit Abmessungen von 0,2 nm bis 50 nm, bevorzugt 0,5 nm bis 20 nm, besonders bevorzugt 0,8 nm bis 10 nm auf, die ein Volumen von 0,01 cm<sup>3</sup>/g bis 0,8 cm<sup>3</sup>/g haben, verbunden mit einer großen inneren Oberfläche von über 50 m<sup>2</sup>/g, bevorzugt über 150 m<sup>2</sup>/g, besonders bevorzugt über 300 m<sup>2</sup>/g, für besondere  
35 Ansprüche über 500 m<sup>2</sup>/g, in Spezialfällen über 1000 m<sup>2</sup>/g.

Der Kohlenstoff-Schaumstoff weist weiterhin einen Wasserstoffgehalt von vorzugsweise unter 3 Masse-%, insbesondere unter 2 Masse-%, und einen Stickstoffgehalt von vorzugsweise über  
40 0,01 Masse-%, bevorzugt über 0,05 Masse-%, in besonderen Fällen über 1 Masse-%, auf.

Das Gerüstmaterial des Kohlenstoff-Schaumstoffes besitzt vorzugsweise eine Dichte von 0,8 bis 2,3 g/cm<sup>3</sup>, besonders bevorzugt  
45 1,2 bis 2,0 g/cm<sup>3</sup>. Die Dichte des Gerüstmaterials hängt von der Struktur des Kohlenstoffs und dem Anteil der Poren mit Abmessungen zwischen 0,2 und 50 nm ab. Die Struktur des Kohlen-

stoffs kann mehr glasartig/röntgenamorph mit einer niedrigeren Dichte oder mehr graphitähnlich/röntgenkristallin mit höherer Dichte sein, wobei mit höheren Pyrolysetemperaturen der graphitähnliche/röntgenkristalline Anteil zunimmt. Von etwa 500°C bis 5 etwa 1200°C entstehen röntgenamorphe Kohlenstoff-Schaumstoffe, bei Temperaturen darüber Schaumstoffe mit parallel zur Temperatur steigender Röntgenkristallinität.

Das Gerüstmaterial des Kohlenstoff-Schaumstoffes kann elektrische Leitfähigkeiten von  $10^{-10}$  S/cm bis 5000 S/cm, vorzugsweise von  $10^{-5}$  S/cm bis 1000 S/cm und besonders bevorzugt von  $10^{-2}$  S/cm bis 500 S/cm, aufweisen. Die Leitfähigkeit kann man durch Wahl der Pyrolysetemperatur einstellen. Beispielsweise entstehen bei Temperaturen um 500°C Kohlenstoff-Schaumstoffe extrem niedriger elektrischer Leitfähigkeit, bei Temperaturen um 2300°C aber Schaumstoffe hoher Leitfähigkeit, die mit wachsender Zeit der Temperaturbehandlung und durch Einarbeitung von Graphit in den Kunststoff-Schaumstoff vor der Pyrolyse noch weiter erhöht werden kann. Dazwischen kann man mittlere Leitfähigkeiten je nach Temperatur erhalten.

Anstelle von Graphit kann man auch Substanzen, die sich bei der Pyrolyse leicht in Graphit umwandeln, zugeben. Eine solche Substanz ist beispielsweise Mesophasen-Pech, in der Literatur mesophase-pitch genannt, wie es z.B. von der Firma Mitsubishi als Mitsubishi ARA-24 Mesophase Pitch hergestellt wird.

Das Gerüstmaterial des erfindungsgemäßen Kohlenstoff-Schaumstoffes kann auch durch ein mit der  $^{13}\text{C}$  Festkörper-Kernresonanzspektroskopie gemessenes Signal zwischen 100 ppm und 200 ppm, das einen Flächen-Prozentsatz über 95 Prozent im Spektrum einnimmt, gekennzeichnet werden.

Der mindestens zu 70 Gew.-% aus Kohlenstoff bestehende Schaumstoff kann durch mechanische Zerkleinerung in eine Pulverform gebracht werden, was für bestimmte Anwendungen vorteilhaft ist. Die mechanische Zerkleinerung kann auf jede bekannte Art und Weise erfolgen. Besonders eignet sich eine Kugelmühle. Das pulverförmige Kohlenstoffmaterial weist neben den oben beschriebenen Eigenschaften eine maximale Korngröße kleiner als 1000  $\mu\text{m}$ , bevorzugt kleiner als 500  $\mu\text{m}$ , besonders bevorzugt kleiner als 100  $\mu\text{m}$  auf.

Die erfindungsgemäßen, mindestens zu 70 Gew.-% aus Kohlenstoff bestehenden Schaumstoffe sind herstellbar durch Pyrolyse von Kunststoff-Schaumstoffen. Die eingesetzten Kunststoff-Schaumstoffe enthalten dabei mindestens 30 Masse-% eines Polymer-



materials bzw. einer Mischung mehrerer Polymermaterialien mit einem Stickstoffgehalt über 6 Masse-%, bevorzugt über 8 Masse-% und besonders bevorzugt über 9 Masse-%, und einer Porosität zwischen 35 und 99,5 % sowie einer Offenzelligkeit über 1 %, 5 bevorzugt über 30 % und besonders bevorzugt über 70 %.

Solche Polymermaterialien sind vorzugsweise solche, die Harnstoff-Formaldehydharze, Melamin-Formaldehydharze oder polymere Isocyanataddukte sind oder enthalten.

10

Die eingesetzten Harnstoff-Formaldehydharze und Melamin-Formaldehydharze werden nach bekannten Verfahren des Standes der Technik hergestellt. Ein Beispiel für derartige Schaumstoffe ist der Melamin-Formaldehyd-Schaumstoff Basotect® der BASF

15 Aktiengesellschaft.

Als Polymermaterialien werden besonders bevorzugt solche eingesetzt, die polymere Isocyanataddukte enthalten. Diese polymeren Isocyanataddukte enthalten vorteilhafterweise Polyisocyanurat-

20

strukturen, die charakterisiert werden durch ein relatives Verhältnis  $E_v$  der Extinktion der nach Präparation mit der Kaliumbromid-Pressstechnik registrierten Isocyanurat-Bande im mittleren Infrarotbereich um  $1410\text{ cm}^{-1}$  zur Extinktion der Aromaten-Bande um  $1600\text{ cm}^{-1}$  von größer 1,5. Vorzugsweise werden Schaumstoffe

25

mit Werten über 3, besonders bevorzugt über 4,5, verwendet. Die angegebenen Wellenzahlen von  $1410\text{ cm}^{-1}$  für die Isocyanurat- und  $1600\text{ cm}^{-1}$  für die Aromatenstruktur sind die Werte der Lage der Maxima der Banden. Diese Werte können, wie dem Fachmann bekannt, durch die Präparation der Probe und z.B. durch das Aromaten-

30

Substitutionsmuster um jeweils  $\pm 20\text{ cm}^{-1}$  schwanken. Mit den Ausdrücken "Isocyanurat-Bande im mittleren Infrarotbereich um  $1410\text{ cm}^{-1}$ " bzw. "Aromaten-Bande um  $1600\text{ cm}^{-1}$ " soll diese Schwankung mit gemeint sein.

35

Die polymeren Isocyanataddukte werden auf übliche Art und Weise durch Umsetzung von Polyisocyanaten mit sich selbst, wasserstoffaktive Gruppen enthaltenden Verbindungen oder weiteren mit Isocyanat reagierenden Verbindungen unter Verwendung von Katalysatoren, Stabilisatoren, Treibmitteln und gegebenenfalls

40

weiteren Hilfsstoffen hergestellt.

Als Polyisocyanate werden beispielsweise Isomere des Toluylen-diisocyanates, bevorzugt Isomere des Diphenylmethandiisocyanates, besonders bevorzugt ein Gemisch aus Isomeren des Diphenylmethan-

45

diisocyanates und Polyphenyl-Polyisocyanaten verschiedenen Kondensationsgrades eingesetzt.

Einsetzbar sind auch andere in der Polyurethanchemie übliche Polyisocyanate, wie sie beispielsweise in WO 00/11059 beschrieben sind.

- 5 Als wasserstoffaktive Gruppen enthaltende Verbindungen werden insbesondere hydroxylgruppenhaltige Polymerisationsprodukte einer Molmasse größer 200 g/mol, vorzugsweise größer 500 g/mol und besonders bevorzugt größer 1000 g/mol, und einer Funktionalität größer 1, vorzugsweise größer 2, eingesetzt.

10

Vorteilhafterweise verwendet man Verbindungen mit Etherstrukturen, die bekannterweise bevorzugt durch Polymerisation von Alkylenoxiden, bevorzugt Ethylenoxid und/oder Propylenoxid, und Startersubstanzen mit wasserstoffaktiven Gruppen erhalten

15 werden.

Vorteilhafterweise kommen als wasserstoffaktive Verbindungen weiterhin Polyesterole auf der Basis von aromatischen Polycarbonsäuren und mehrfunktionellen Alkoholen, bevorzugt aromatischen

20 Esterstrukturen, zur Anwendung.

Als wasserstoffaktive Gruppen enthaltende Verbindungen kommen auch noch weitere entsprechende Stoffe, wie sie in der Fach- und Patentliteratur, beispielsweise in WO 00/11059 beschrieben sind,

25 in Frage.

Neben den wasserstoffaktiven Verbindungen kann man auch weitere mit Isocyanat reagierende Verbindungen einsetzen. Derartige Verbindungen sind beispielsweise solche mit organischen Anhydrid-

30 gruppen, die zu Imidstrukturen, und solche mit Epoxidgruppen, die zu Oxazolidinonstrukturen reagieren. Neben den Imid- und Oxazolidinonstrukturen müssen im Kunststoff-Schaumstoff die oben mit dem Verhältnis E beschriebenen Mindestmengen an Isocyanuratstrukturen vorhanden sein.

35

Die Umsetzung der Polyisocyanate und wasserstoffaktive Gruppen enthaltenden Verbindungen erfolgt im Beisein von Katalysatoren. Dafür werden die in der Polyurethanchemie üblichen Katalysatoren, wie sie beispielsweise in WO 00/11059 beschrieben sind, ver-

- 40 wendet. Üblicherweise werden neben diesen Katalysatoren, wie z.B. Aminen, oder allein vor allem zur Bildung von Isocyanuratstrukturen Alkalisalze, vor allem Kaliumsalze und/oder Triazine als Katalysatoren verwendet. Vorteilhafterweise wird erfindungsgemäß als Co-Katalysator mindestens eine Verbindung mit Kronen-
- 45 etherstrukturen, wie beispielsweise 1,4,7,10,13,16-Hexaoxacyclooctadecan ("18-Crown-6"), eingesetzt.

Neben den oben beschriebenen Polyisocyanaten, wasserstoffaktive Gruppen enthaltenden Verbindungen und Katalysatoren werden bei der Herstellung der polymeren Isocyanataddukte weitere Verbindungen, wie Stabilisatoren, Treibmittel und sonstige Hilfs-  
5 und Zusatzstoffe, zugesetzt. Hierfür kommen die in der Polyurethanchemie üblichen Verbindungen, wie sie beispielsweise in WO 00/11059 beschrieben sind, in Frage. Vorteilhafterweise werden als Stabilisatoren siliziumorganische Verbindungen, insbesondere Polyethersiloxane, als Treibmittel Luft und/oder Stickstoff  
10 und/oder CO<sub>2</sub> und/oder Wasser und/oder verdampfbare organischen Flüssigkeiten, wie beispielsweise n-Pentan, iso-Pentan und/oder Cyclopentan, eingesetzt. Vorteilhafterweise verwendet man das aus der Reaktion zwischen Wasser und Isocyanat entstehende CO<sub>2</sub> allein oder in Verbindung mit einem Pentan. Als sonstige Hilfs-  
15 und Zusatzstoffe haben sich beispielsweise Stoffe niedriger Viskosität zur Verbesserung der Fließfähigkeit, die in das Polymer einreagieren, wie z.B. Furfurylalkohol, oder die die Carbonisierung bei der anschließenden Pyrolyse begünstigen, wie z.B. Triethylphosphat, bewährt. Vorteilhafterweise werden Füll-  
20 stoffe mit hohem Kohlenstoffgehalt, wie Ruß und/oder Graphit, mitverwendet.

Zur Erzeugung der erfindungsgemäßen Poren im Zellgerüstmaterial der Abmessungen 0,2 nm bis 50 nm mit hoher innerer Oberfläche  
25 arbeitet man vorteilhafterweise anorganische Füllstoffe in die Kunststoff-Schaumstoffe ein, die danach pyrolysiert werden. Solche Füllstoffe sind insbesondere anorganische Salze, bevorzugt Zinkchlorid, Calciumcarbonat, Ammoniumpolyphosphat, allein oder in beliebigen Gemischen, und/oder Blähgraphit und/oder Metall-  
30 pulver, beispielsweise Zinkstaub und/oder Aluminiumpulver. Die anorganischen Stoffe werden vorteilhafterweise in einer Menge von 0,1 bis 60 Masse-%, vorzugsweise von 0,5 bis 40 Masse-%, besonders bevorzugt von 1 bis 25 Masse-%, jeweils bezogen auf die Gesamtmasse der Kunststoff-Schaumstoffe, eingesetzt.

35 Die Einarbeitung dieser Stoffe geschieht besonders einfach bei den Kunststoff-Schaumstoffen auf Isocyanatbasis durch Einmischen in eine der flüssigen Komponenten, die zur Synthese verwendet werden. Die eingesetzten Kunststoff-Schaumstoffe können aber auch  
40 mit Lösungen oder Dispersionen anorganischer Salze, Metallpulver oder Blähgraphit in Wasser oder organischen Lösungsmitteln getränkt werden, vorteilhafterweise derart, dass nach dem Abdampfen der Lösungsmittel eine Menge von 0,1 bis 60 Masse-%, vorzugsweise die oben genannten Mengen, der Anorganika auf dem Schaumstoff  
45 verbleibt. Beide Maßnahmen, das Einarbeiten bzw. Aufbringen der Anorganika, können auch kombiniert angewandt werden.

Die zur Herstellung der erfindungsgemäßen Kohlenstoff-Schaumstoffe eingesetzten Kunststoff-Schaumstoffe besitzen eine Offen-  
zelligkeit von über 1 %, bevorzugt über 30 % und besonders bevor-  
zugt über 70 %. Vorteilhafterweise werden zur Erzeugung der ge-  
wünschten Offenporigkeit flüssige, höhermolekulare, ungesättigte  
Kohlenwasserstoffe, wie Polybutadien oder Polyoctenylene ein-  
gesetzt, wie es beispielsweise in DE-A-4303809 beschrieben ist.

Der Stickstoffgehalt der Kunststoff-Schaumstoffe beträgt über  
6 Masse-%, bevorzugt über 8 Masse-% und besonders bevorzugt über  
9 Masse-%. Er ergibt sich bei den Isocyanataddukten aus der MDI-  
Menge in der Rezeptur. Reines MDI hat 11,2 Masse-% Stickstoff.  
Bei den Harnstoff-Formaldehydharzen und den Melaminharzen liegen  
die Stickstoffgehalte bekanntermaßen immer über 6 Masse-%.

Die Porosität der eingesetzten Kunststoff-Schaumstoffe liegt  
zwischen 35 und 99,5 %. Die Porosität ergibt sich aus der Dichte  
des Schaumstoffes und des Zellgerüstmaterials (Die Berechnung der  
Porosität ist in den Beispielen angegeben). Bevorzugt wird ein  
Bereich der Porosität von 40 bis 95 %, besonders bevorzugt von  
50 bis 90 %.

Die zur Herstellung der erfindungsgemäßen Kohlenstoff-Schaum-  
stoffe der Pyrolyse unterzogene Polymermasse besteht zu min-  
destens 30 Masse-%, vorzugsweise zu mindestens 50 Masse-% und  
besonders bevorzugt zu mindestens 70 Masse-%, aus den oben  
beschriebenen Kunststoff-Schaumstoffen. Als weitere Bestandteile  
werden der Masse vor der Pyrolyse weitere Polymermaterialien  
und/oder beispielsweise Füllstoffe zugegeben. Solche Füllstoffe  
sind vorzugsweise solche, die bei der Pyrolyse Kohlenstoff  
ergeben, wie z.B. Pech oder Kohlenstoff in Form von Graphit.  
Gute Ergebnisse erzielt man durch Mitverwendung von Phenol-  
harzen durch Einmischen von noch nicht ausgehärteten Phenolharz-  
komponenten in eine oder mehrere Komponenten.

Die Pyrolyse der Kunststoff-Schaumstoffe erfolgt durch Erhitzen  
von Raumtemperatur auf über 500°C, bevorzugt über 800°C, in  
besonderen Fällen bis zu 3000°C und darüber. Bei besonders hohen  
Temperaturen über 1500°C erfolgt die Pyrolyse vorteilhafterweise  
unter Argon oder anderen Edelgasen und/oder Vakuum.

Das Erhitzen wird vorzugsweise in Stickstoff- und/oder Edelgas-  
atmosphäre, bei über 1500°C besonders bevorzugt in Edelgas-  
atmosphäre, durchgeführt, gegebenenfalls bei teilweiser, d.h.  
anteiliger und/oder zeitweiser Anwesenheit von Sauerstoff  
und/oder Kohlendioxid. Die Anwesenheit von Sauerstoff und/oder  
Kohlendioxid erfolgt bevorzugt im Temperaturbereich von Raum-

temperatur bis 1500°C, insbesondere von 150 bis 600°C, besonders bevorzugt zwischen 250 und 450°C.

Erfindungsgemäß erfolgt das Erhitzen vorteilhafterweise mit  
5 Heizraten von 0,05 K/min bis 10 K/min, bevorzugt von 1 K/min bis 8 K/min. Während der Pyrolyse werden die Gasströme in einer Geschwindigkeit von 0,1 Liter pro Stunde bis 10 Liter pro Minute und Gramm eingesetztem Schaumstoff durchgeleitet. In einer vorzugsweisen Verfahrensvariante wird die maximale  
10 Pyrolysetemperatur 5 Minuten bis 2 Tage lang gehalten.

Das Abkühlen erfolgt vorzugsweise mit Kühlraten von 0,05 K/min bis 40 K/min, bevorzugt 15 bis 25 K/min auf Raumtemperatur.

15 Möglich ist auch eine Schock-Abkühlung von maximal 2500°C auf Raumtemperatur durch Einbringen des heißen Kohlenstoff-Schaumstoffes in eine Umgebung mit Raumtemperatur um 20 bis 25°C.

Weiterhin vorteilhaft ist eine Unterbrechung der Aufheizung  
20 und Kühlung durch Konstanthalten der Temperatur auf sogenannten "Rampen" über 5 Minuten bis 8 Tage.

Die Erzeugung der erfindungsgemäßen Poren der Abmessungen 0,2 nm bis 50 nm mit hoher innerer Oberfläche im Zellgerüstmaterial kann  
25 auch durch gezielte Einwirkung von Wasserdampf und/oder Kohlendioxid und/oder von Sauerstoff während der Pyrolyse der Kunststoff-Schaumstoffe oder durch anschließende Einwirkung von Wasserdampf und/oder Kohlendioxid und/oder von Sauerstoff auf fertigen Kohlenstoff-Schaumstoff, der vorher durch Pyrolyse in  
30 Stickstoff und/oder Edelgas erzeugt wurde, erfolgen. Die Behandlung mit Wasserdampf und/oder Kohlendioxid und/oder von Sauerstoff wird oberhalb einer Temperatur von 400°C durchgeführt, wobei sich die Wirkung mit steigender Temperatur sowie steigender Konzentration verstärkt.

35 Dabei wächst die innere Oberfläche mit zunehmender Dauer der Behandlung mit Wasserdampf, Kohlendioxid und/oder Sauerstoff, mit zunehmender Temperatur sowie mit zunehmender Konzentration der Gase. Es ist jedoch sinnvoll, die innere Oberfläche nicht  
40 über 2000 m<sup>2</sup>/ Gramm zu steigern, da dann der durch die Erzeugung der Poren erforderliche Materialabbau so stark wird, dass die mechanischen Eigenschaften stark beeinträchtigt werden. Die innere Oberfläche wird vorwiegend durch die genannten Poren mit den Abmessungen von 0,2 bis 50 nm erzeugt.

45

- Die während der Pyrolyse durchgeführte Behandlung mit Wasserdampf erfolgt vorteilhafterweise im Konzentrationsbereich von 0,5 bis 80 Vol.-%, vorzugsweise von 10 bis 60 Vol.-% und besonders bevorzugt von 20 bis 50 Vol.-%, Wasserdampf im Wasserdampfgemisch mit Stickstoff und/oder Edelgas. Die Temperatur der Wasserdampfbehandlung liegt über 400°C und vorzugsweise unter 1200°C, vorteilhafter zwischen 500 und 1100°C, besonders bevorzugt zwischen 600 und 1000°C.
- 10 Die während der Pyrolyse durchgeführte Behandlung mit Kohlendioxid erfolgt vorteilhafterweise im Konzentrationsbereich über 1 Vol.-% Kohlendioxid im Kohlendioxid-Gemisch mit Stickstoff und/oder Edelgas. Vorzugsweise werden über 20 Vol.-% Kohlendioxid eingesetzt, besonders bevorzugt über 50 Vol.-%. Die Wirkung ist
- 15 am stärksten mit reinem Kohlendioxid. Die Temperatur der Kohlendioxidbehandlung liegt über 400°C und vorzugsweise unter 1500°C, bevorzugt zwischen 600 und 1300°C, besonders bevorzugt zwischen 700 und 1100°C.
- 20 Die Behandlung kann unter zeitweiser gleichzeitiger Anwesenheit von Sauerstoff in Konzentrationen von 0,05 bis 30 Vol.-% im Gasgemisch im Bereich von Raumtemperatur bis zu 1500°C, vorzugsweise über 300 bis 1200°C, besonders bevorzugt zwischen 300 und 800°C, erfolgen. Die Sauerstoffkonzentrationen liegen vorzugs-
- 25 weise zwischen 1 und 20 Vol.-%, besonders bevorzugt zwischen 3 und 15 Vol.-%. Der Sauerstoff kann in Kombination mit allen beschriebenen Varianten eingesetzt werden. Er bewirkt eine Erhöhung der Ausbeute an Kohlenstoff-Schaumstoff und eine Erhöhung der inneren Oberfläche. Die Ausbeute wird vor allem
- 30 durch Sauerstoffeinwirkung während der Pyrolyse des Kunststoff-Schaumstoffes zwischen Raumtemperatur und 600°C erhöht.

- In analoger Weise kann man den Kohlenstoff-Schaumstoff zunächst durch Pyrolyse in Stickstoff und/oder Edelgas herstellen und
- 35 anschließend diesen Kohlenstoff-Schaumstoff mit Wasserdampf und/oder Kohlendioxid und/oder Sauerstoff behandeln. Dazu wird der fertig pyrolysierte Kohlenstoff-Schaumstoff anschließend bei über 500°C mit 1 bis zu 80 Vol.-% Wasserdampf im Wasserdampfgemisch mit Stickstoff und/oder Edelgas oder bei über 500°C mit über
- 40 1 Vol.-%, vorzugsweise von 5 bis 90 Vol.-%, Kohlendioxid in einem Gemisch aus Kohlendioxid mit Stickstoff und/oder Edelgas oder mit reinem Kohlendioxid behandelt.

- Bei Temperaturen unter 2000°C, bevorzugt unter 1700°C, besonders
- 45 bevorzugt unter 1500°C kann Stickstoff allein oder im Gemisch mit einem Edelgas als Inertgas / Inertgasgemisch eingesetzt werden. Entsprechend soll über 2000°C, bevorzugt bereits über 1700°C und

besonders bevorzugt bereits über 1500°C, kein Stickstoff mehr eingesetzt werden. Das ist auch bei der Pyrolyse im Vakuum zu gewährleisten.

- 5 Die erfindungsgemäßen vorwiegend aus Kohlenstoff zusammen-  
gesetzten Schaumstoffe hoher innerer Oberfläche eignen sich  
für elektrische und elektro-chemische Anwendungen, als Filter-  
und Wärmedämmmaterial, als Träger- und Speichermaterial und  
als Ausgangsstoff für weitere Umsetzungen sowie für weitere  
10 Anwendungen von Kohlenstoff-Schaumstoffen.

- Vorteilhaft eingesetzt werden kann er beispielsweise als  
Elektrodenmaterial in Batterien, für die elektrochemische  
Synthese, für elektrochemische Sensoren, z.B. Enzymelektroden,  
15 insbesondere als Elektrodenmaterial für Superkondensatoren oder  
Brennstoffzellen, als Filtermaterial für flüssige Metalle, z.B.  
Kupfer, als Wärmeübertragungsmatrix, als Säulenmaterial in der  
Chromatographie, als Ausgangsmaterial für die Umsetzung mit  
Silizium zu Siliziumcarbidkörpern, z.B. für Hochleistungs-  
20 friktionsmaterialien oder Siliziumcarbid-Schaumstoffen, oder  
für die Umsetzung mit weiterem Kohlenstoff zu Kohlenstoff-Kohlen-  
stoff-Verbunden, als Wärmedämmmaterial für hohe Temperaturen,  
als Katalysatorträger, als Hitzeschildmaterial in der Raumfahrt  
und als Gasspeichermedium.

- 25 Das pulverförmige Kohlenstoffmaterial eignet sich insbesondere  
als Elektrodenmaterial für Superkondensatoren und/oder in Brenn-  
stoffzellen.

- 30 Die vorliegende Erfindung soll anhand der angeführten Beispiele  
erläutert werden, ohne jedoch hierdurch eine entsprechende Ein-  
grenzung vorzunehmen.

#### Beispiele

35

- I. Eingesetzte Rohstoffe zur Herstellung der Kunststoff-Schaum-  
stoffe auf Isocyanatbasis

#### 1. Isocyanate

40

#### Isocyanat 1

45

Polyisocyanat Lupranat® M50 (BASF), ein Gemisch aus  
Diphenylmethandiisocyanat und Polyphenylpolyisocyanaten  
mit einem NCO-Gehalt von 31,5 Gew.-% und einer Viskosität  
von 550 mPas bei 25°C.

## Isocyanat 2

5 Polyisocyanat Lupranat® M70 (BASF), ein Gemisch aus Diphenylmethandiisocyanat und Polyphenylpolyisocyanaten mit einem NCO-Gehalt von 31 Gew.-% und einer Viskosität von 750 mPas bei 25°C.

2. Hydroxylgruppenhaltige Verbindungen mit Esterstrukturen und Etherstrukturen, sogenannte Polyole

10

## Polyol 1

15 Polyesteralkohol, hergestellt aus Adipinsäure / Phthalsäureanhydrid / Ölsäure im molaren Verhältnis 1 : 2 : 1 mit 1,1,1-Trimethylolpropan, mit einem Zahlenmittel der Molmasse von 530 g/mol, einer Hydroxylzahl von 385 mg KOH/g und einer Viskosität bei 75°C von 1370 mPas sowie einer mittleren Funktionalität von 3,7.

20

## Polyol 2

25 Polyetheralkohol, hergestellt aus Glycerol als Starter mit Propylenoxid als erstem Block und Ethylenoxid als Endblock mit einer Hydroxylzahl von 35 mg KOH/g und einer Viskosität von 850 mPas bei 25°C. Das Masseverhältnis von Propylenoxid zu Ethylenoxid beträgt 6,4. Die mittlere Molmasse hat einen Wert von 4350 g/mol, die mittlere Funktionalität liegt bei 2,7.

30 II. Herstellung der Kunststoff-Schaumstoffe mit Isocyanuratstrukturen (Tabelle 1a und 1b)

## Becherverschäumung:

35 A-Komponente: Gemisch aus Polyolen, Katalysatoren, Stabilisatoren und Treibmitteln und gegebenenfalls weiteren Zusatzkomponenten. Füllstoffe können in die Polyolkomponente eingearbeitet werden.

40 B-Komponente: Polyisocyanat oder Gemisch aus Polyisocyanaten. Füllstoffe können in die Isocyanatkomponente eingearbeitet werden.

45 A- und B-Komponente wurden auf 20°C +/- 0,5 K temperiert. Insgesamt 78 g der A- und B-Komponenten wurden in einen Pappbecher mit ca. 660 ml Rauminhalt 10 Sekunden mit einem Laborrührwerk (Drehzahl von 1750 Umdrehungen/min), versehen



mit einem Rührorgan der Fa. Vollrath (Durchmesser 65 mm),  
vermischt. Das Verhältnis von A zu B entsprach dem der  
jeweiligen Formulierung. Am aufsteigenden Schaum wurden  
Start-, Steig- und Abbindezeit, vom ausgehärteten Schaum  
5 die Rohdichte, in den Tabellen auch als Dichte bezeichnet,  
gemessen.

Die Porosität errechnet sich aus der Rohdichte des Schaum-  
stoffes  $D_s$  in  $\text{kg/m}^3$  und der Dichte des Polymermaterials von  
10  $1250 \text{ kg/m}^3$ :

$$\text{Porosität in \%} = [1 - D_s/1250] \cdot 100.$$

Die Offenzelligkeit wurde nach ASTM D 2856-87, Methode C,  
15 ermittelt.

Der Polyisocyanuratgehalt wird durch die Messung des Verhält-  
nisses der Extinktion der Bande um  $1410 \text{ cm}^{-1}$  (Isocyanurat)  
zur Bande um  $1595 \text{ cm}^{-1}$  (Aromat) im mittleren Infrarotbereich  
20 an einer mit der Kaliumbromid-Pressetechnik präparierten  
pulverisierten Probe charakterisiert und als "Ev(PIR)"  
angegeben.

Der Stickstoffgehalt wird aus der Formulierung errechnet und  
25 stimmt mit dem durch Elementaranalyse ermittelten Wert über-  
ein.

Tabelle 1 a: Formulierungen zur Herstellung der Kunststoff-  
Schaumstoffe auf Isocyanatbasis

30 Angaben als Masseteile

B = Becherverschäumung

35 M = Maschinenverschäumung: Die Vermischung der Komponenten  
erfolgte kontinuierlich mit der Hochdruck-Schäummaschine  
PUROMAT® HD 30 der Fa. Elastogran GmbH und anschließendes  
Auftragen über eine Gießharke auf ein Doppel-Transportband.  
Dieses Verfahren wird z.B. von R. Wiedermann und R. Zöllner  
40 auf den Seiten 272-273 im Kunststoff-Handbuch, Band 7,  
Polyurethane, herausgegeben von G. Oertel im Hanser Verlag,  
München, Wien, 1993, beschrieben.

Bedingungen Maschinenversuch: Austrag gesamt  $15,000 \text{ kg/min.}$   
45 Bandgeschwindigkeit:  $4,1 \text{ m/min.}$

5

10

15

20

25

30

35

40

45

System-Nummer	1	2	2a	2b	2c	2d	2e	3
	M	B	B	B	B	B	B	B
Polyol 1	31,0	25,6	25,6	25,6	26,6	26,6	25,6	25,6
Polyol 2	45,0	31,6	31,6	31,6	31,6	31,6	31,6	31,6
Dipropylenglykol	18,0	16,7	16,7	16,7	16,7	16,7	16,7	16,7
Tegostab® B8461 <sup>1)</sup>	1,50	1,30	1,30	1,30	1,30	1,30	1,30	1,30
Tegostab® B8409 <sup>1)</sup>	1,50	1,30	1,30	1,30	1,30	1,30	1,30	1,30
Wasser/Glycerol/ Dipropylenglykol <sup>2)</sup>	3,00							
Wasser	—	0,4	0,4	0,4	0,4	0,4	0,4	0,4
Kaliumacetat/ Monoethylenglykol <sup>3)</sup>	5,00	5,00	5,00	5,00	5,00	5,00	5,00	5,00
Triazin <sup>4)</sup>	0,50							
Triamin <sup>5)</sup> Copyright by Elastogran GmbH Schwarzheide PAE/E, 1996	—	0,3	0,3	0,3	0,3	0,3	0,3	0,3
Orthegol 501 <sup>6)</sup>	—	1,00	1,00	1,00	1,00	1,00	1,00	1,00
Calciumcarbonat				55			5	—
Ammoniumpolyphosphat						5		—
Blähgraphit			85					—
Al(CH <sub>3</sub> COO) <sub>2</sub> OH					5			—
n-Pentan	12,0	9,9	9,9	9,9	9,9	9,9	9,9	9,9

<sup>1)</sup> Th. Goldschmidt AG.

<sup>2)</sup> Zusammensetzung in Masseteilen (Tle.): 120 Tle. Wasser, 62 Tle. Dipropylenglykol, 18 Tle. Glycerol.

<sup>3)</sup> Zusammensetzung in Masseteilen: 54 Tle. Monoethylenglykol, 46 Tle. Kaliumacetat.

<sup>4)</sup> 1,3,5-Tris(3-dimethylaminopropyl)-hexahydro-s-triazin.

<sup>5)</sup> N,N,N,N,N-Pentamethyldiethylentriamin.

<sup>6)</sup> Flüssige höhermolekulare ungesättigte Kohlenwasserstoffe nach DE 4303809, Th. Goldschmidt AG.

Tabelle 1b (Fortsetzung von Tabelle 1a):  
Formulierungen zur Herstellung der Kunststoff-Schaumstoffe  
auf Isocyanatbasis.

Nummer	1	2	2a	2b	2c	2d	2e	3
Isocyanat 1	—	388	388	388	388	388	388	388
Isocyanat 2	441	—	—	—	—	—	—	—
Startzeit in s	17	14	15	14	15	16	16	14
Abbindezeit in s	26	30	55	36	39	36	35	30
Steigzeit in s	40	38	102	51	54	55	59	38
Rohdichte in kg/m <sup>3</sup>	75	230,2	103,3	124,5	100,2	118,7	107,7	230,2
Porosität in %	94	82	92	90	92	90	91	82
Offenzelligkeit in %	12	81,1	15,4	89,5	93,0	93,2	93,7	81,1
Stickstoffgehalt in %	8,8	8,9	8,8	8,1	8,9	8,9	8,9	8,9
Ev(PIR)	5,18	7,67	—	7,32	—	5,69	5,38	7,67
Behandlung des Schaumes								Tränken mit ZnCl <sub>2</sub>

### III. Herstellung der Kohlenstoff-Schaumstoffe

Zur Charakterisierung der Kohlenstoff-Schaumstoffe:

In allen Beispielen wurde der Modul-Rohröfen Typ GTF 12/50/546/E2408 CP der Firma Carbolite GmbH mit einem Quarzglasrohr mit einem Innendurchmesser von 55 mm und einer Länge von 1100 mm eingesetzt.

Die Messungen der Rohdichte und der Offenzelligkeit erfolgten analog zu den Kunststoff-Schaumstoffen.

Die Messung der Dichte des Zellgerüstmaterials (Kohlenstoff-Schaumstoff-Matrix) D<sub>g</sub> zur Berechnung der Porosität erfolgte mittels Pyknometer.

Die Berechnung der Porosität in % wurde nach folgender Formel durchgeführt:

$$\text{Porosität in \%} = [ 1 - D_s / D_g ] \cdot 100.$$

D<sub>s</sub> : Rohdichte des Kohlenstoff-Schaumstoffes in kg/ m<sup>3</sup>,  
D<sub>g</sub> : Dichte des Zellgerüstmaterials in kg/m<sup>3</sup>,

Diese Dichte ist die Dichte des "nanoporösen" Gerüstmaterials. Die Poren im Nanometerbereich werden bei der Angabe dieser Porosität, die sich auf die Zellen  $> 20 \mu\text{m}$  bezieht, nicht berücksichtigt.

5

Die Beurteilung der Zellstegquerschnitte erfolgte mittels Rasterelektronenmikroskopie.

10

Die innere Oberfläche wurde nach DIN 66 131 ermittelt (Langmuir surface area). Die Abmessungen der Poren im Zellgerüst, angegeben als Porendurchmesser und das entsprechende Porenvolumen der Poren im nm-Bereich wurden aus Messungen in Anlehnung an DIN 66 131 und Auswertung nach Langmuir / Horvath Kavazoe bestimmt.

15

#### Beispiel 1 (Vergleich)

Aus dem Kunststoff-Schaumstoff auf Isocyanatbasis, hergestellt aus dem System Nr. 1 in Tabelle 1, wurden Körper der Abmessungen  
20 6 cm x 3,5 cm x 1,7 cm einer Masse von 2,5 g herausgesägt und in dem Modul-Rohröfen in der Mitte des Quarzglasrohres positioniert. Während des gesamten Versuches wurde ein Stickstoffstrom von 5 l/min durch das Rohr geleitet. Die Probe wurde mit einer Heizrate von 5 K/min auf 800°C erhitzt, eine Stunde bei der Maximaltemperatur Tmax 800°C belassen und mit 20 K/min auf 30°C abgekühlt.  
25 Es entstand ein rissfreier homogener Kohlenstoff-Schaumstoff der Masse 0,72 g, d.h. einer Ausbeute an Kohlenstoff-Schaumstoff von 28,8 %. Die Dichte des Kohlenstoff-Schaumstoffes lag bei 105 kg/m<sup>3</sup>, der Kohlenstoff-Gehalt lag bei 79 Gew.-%, der Stickstoffgehalt bei 9,5 % und der Wasserstoffgehalt bei  
30 2,5 Gew.-%. Die Dichte des Gerüstmaterials betrug 1,6 g/cm<sup>3</sup>, die Porosität 92,5 %, die Offenporigkeit 93 %. Die innere Oberfläche nach DIN 66131 wurde zu 4,1 m<sup>2</sup>/g gemessen.

#### 35 Beispiel 1a (erfindungsgemäß)

Der nach Beispiel 1 hergestellte Kohlenstoff-Schaumstoff wurde erneut in dem Modul-Rohröfen in der Mitte des Quarzglasrohres positioniert. Während des gesamten Versuches wurde ein Stickstoffstrom von 5 l/min durch das Rohr geleitet. Die Probe wurde  
40 mit einer Heizrate von 5 K/min auf 800°C erhitzt, danach 30 min bei der Maximaltemperatur Tmax 800°C mit 2 l/min Stickstoff plus 1,2 l/min Wasserdampf behandelt und mit 20 K/min auf 30°C abgekühlt. Der Masseverlust betrug 16 %, bezogen auf die Masse des  
45 eingesetzten Kohlenstoff-Schaumstoffs.

## Beispiel 1b (erfindungsgemäß)

Der nach Beispiel 1 hergestellte Kohlenstoff-Schaumstoff wurde erneut in dem Modul-Rohrofen in der Mitte des Quarzglasrohres positioniert. Während des Versuches wurde ein Stickstoffstrom von 5 l/min durch das Rohr geleitet. Im Temperaturintervall zwischen 300 und 500 °C wurden anstelle des Stickstoffs 5 l/min Luft durch den Ofen geleitet. Die Probe wurde mit einer Heizrate von 5 K/min weiter auf 800°C erhitzt, danach 15 min bei der Maximaltemperatur Tmax 800°C mit 2 l/min Stickstoff plus 1,2 l/min Wasserdampf behandelt und mit 20 K/min auf 30°C abgekühlt. Der Masseverlust betrug 18 %, bezogen auf die Masse des eingesetzten Kohlenstoff-Schaumstoffs.

## 15 Beispiel 1c(erfindungsgemäß)

Der Kunststoff-Schaumstoff analog Beispiel 1 wurde in dem Modul-Rohrofen in der Mitte des Quarzglasrohres positioniert. Während des Versuches wurde ein Stickstoffstrom von 5 l/min durch das Rohr geleitet. Im Temperaturintervall zwischen 650 und 750°C wurden anstelle des reinen Stickstoffs 2l/min Stickstoff plus 0,44 l/min Wasserdampf durch den Ofen geleitet. Damit geschah die Wasserdampfbehandlung simultan zur Pyrolyse. Die Probe wurde bei konstant 750°C weiter 30 min in reinem Stickstoff mit 5 l/min behandelt. Der Masseverlust betrug 75,1 %, bezogen auf die Masse des eingesetzten Kunststoff-Schaumstoffs.

## Beispiel 1d (erfindungsgemäß)

Der nach Beispiel 1 hergestellte Kohlenstoff-Schaumstoff wurde erneut in dem Modul-Rohrofen in der Mitte des Quarzglasrohres positioniert. Während des Versuches wurde ein Stickstoffstrom von 5 l/min durch das Rohr geleitet. Heizrate 5 K/min. Im Temperaturintervall zwischen 800 und 900°C wurden bei 2 K/min anstelle des reinen Stickstoffs 2 l/min Stickstoff plus 1 l/min Kohlendioxid durch den Ofen geleitet. Bei 900°C wurde die Temperatur 1 Stunde beim vorgenannten Gasstrom konstant gehalten. Der Masseverlust betrug 9,1 %, bezogen auf die Masse des eingesetzten Kohlenstoff-Schaumstoffs.

40

45

## Beispiel 1e (erfindungsgemäß)

- Der Kunststoff-Schaumstoff analog Beispiel 1 wurde in dem Modul-Rohr in der Mitte des Quarzglasrohres positioniert. Während
- 5 des Versuches wurde ein Stickstoffstrom von 5 l/min durch das Rohr geleitet. Heizrate 5 K/min. Im Temperaturintervall zwischen 800 und 900°C wurden anstelle des reinen Stickstoffs 2 l/min Stickstoff plus 1 l/min Kohlendioxid durch den Ofen geleitet. Damit geschah die Kohlendioxidbehandlung simultan zur Pyrolyse.
- 10 Bei 900°C wurde die Temperatur 1 Stunde beim vorgenannten Gasstrom konstant gehalten. Der Masseverlust betrug 74,0 %, bezogen auf die Masse des eingesetzten Kunststoff-Schaumstoffs.

## Beispiel 2 (Vergleich)

- 15 Aus dem Kunststoff-Schaumstoff auf Isocyanatbasis, hergestellt aus dem System Nr. 2 in Tabelle 1, wurden Körper der Abmessungen 6 cm x 3,5 cm x 1,7 cm einer Masse von 9,2 g herausgesägt und in dem Modul-Rohr in der Mitte des Quarzglasrohres positioniert.
- 20 Während des Versuches wurde ein Stickstoffstrom von 5 l/min durch das Rohr geleitet. Mit 3 K/min wurde auf 500°C und anschließend mit 5 K/min auf 800°C erhitzt. Haltezeit bei 800°C unter Stickstoff war 10 min. Der Masseverlust betrug 68 %, bezogen auf die Masse des eingesetzten Kunststoff-Schaumstoffs.

25

Beispiele 2a, 2b, 2c, 2d und 2e (erfindungsgemäß)

- Diese Beispiele beschreiben die Wirkung von eingearbeiteten Füllstoffen (basisches Aluminiumacetat, Blähgraphit, Calciumcarbonat
- 30 und Ammoniumpolyphosphat) auf die innere Oberfläche.

- Die Kunststoff-Schaumstoffe nach den Beispielen 2a, 2b und 2c wurden aus den jeweiligen Systemen Nr. 2a bis 2c in Tabelle 1 hergestellt. Es wurden Körper der Abmessungen 6 cm x 3,5 cm x
- 35 1,7 cm herausgesägt und in dem Modul-Rohr in der Mitte des Quarzglasrohres positioniert. Es wurde unter 5 l/min Stickstoff mit 3 K/min auf 500°C und anschließend mit 5 K/min auf 800°C erhitzt. Haltezeit bei 800°C unter Stickstoff war 10 min. Der Masseverlust betrug 70 % (2a) bzw. 62 % (2b) bzw. 63 % (2c),
- 40 bezogen auf die Masse des eingesetzten Kunststoff-Schaumstoffs.

- Die Kunststoff-Schaumstoffe nach den Beispielen 2d und 2e wurden analog Beispiel 1c mit Stickstoff / Wasserdampf behandelt. Der Masseverlust betrug 69 % (2d) bzw. 72 % (2e), bezogen auf die
- 45 Masse des eingesetzten Kunststoff-Schaumstoffs.

## Beispiel 3 (erfindungsgemäß)

Der Kunststoff-Schaumstoff gemäß Beispiel 2 wurde mit einer 1-molaren Lösung von Zinkchlorid in Diethylether unter Vakuum 5 getränkt, anschließend getrocknet. Auf der Oberfläche des Schaumstoffes wurden damit 34,4 Masse-%  $\text{ZnCl}_2$  positioniert. Dieser so behandelte Schaumstoff wurde im Modul-Rohrofen mit 5 K/min unter 5 l/min Stickstoff auf 900°C erhitzt. Der Masseverlust betrug 68,1 %, bezogen auf die Masse des eingesetzten Kunststoff-Schaum- 10 stoffs.

## Beispiel 4 (erfindungsgemäß)

Der Kunststoff-Schaumstoff auf Basis Melaminharz (Basotect® - 15 BASF) wurde analog Beispiel 1e im Modul-Rohrofen positioniert. Während des Versuches wurde ein Stickstoffstrom von 5 l/min durch das Rohr geleitet. Die Heizrate betrug 5 K/min. Im Temperaturintervall zwischen 800 und 900°C wurden bei 2 K/min anstelle des reinen Stickstoffs 2 l/min Stickstoff plus 1 l/min Kohlendioxid 20 durch den Ofen geleitet. Bei 900°C wurde die Temperatur 1 Stunde beim vorgenannten Gasstrom konstant gehalten. Der Masseverlust betrug 61,0 %, bezogen auf die Masse des eingesetzten Kunststoff-Schaumstoffs.

25

30

35

40

45

Tabelle 2: Kohlenstoff-Schaumstoffe

Beispiel	1	1a	1b	1c	1d	1e	2	2a	2b	2c	2d	2e	3	4
Verwendeter Schaum aus Tab. 1a/1b	1	1	1	1	1	1	2	2a	2b	2c	2d	2e	2	—
Dichte des Kohlenstoff-Schaumstoffes in kg/m <sup>3</sup>	105	74	72	68	83	81	265	95	117	110	132	110	120	15
Porosität in %	93	95	95	95	95	95	83	94	93	93	92	93	93	99
Dichte der C-Schaum-Matrix in g/cm <sup>3</sup>	1,60	1,46	1,48	1,45	1,56	1,58	1,60	1,60	1,60	1,60	1,58	1,58	1,70	1,60
Oberfläche nach DIN 66 131 in m <sup>2</sup> /g	4,1	793	905	559	1015	649	2,4	128	55	57	571	394	131	685
Abmessung der Poren im Zellgerüst als Porenradius in nm	—	4,5	10,3	2,5	1,32	1,29	—	2,5	3,0–	4,5	6,5	7,5–	4,0	10,5
Porenvolumen der Poren im Zellgerüst in cm <sup>3</sup> /g	—	0,53	0,6	0,55	0,41	0,20	—	0,15	0,2	0,3	0,4	0,5	0,2	0,5

Bei den Vergleichsbeispielen liegen die inneren Oberflächen der Kohlenstoff-Schaumstoffe weit unter dem erfindungsgemäßen Wert von 50 m<sup>2</sup>/g, so dass sich eine Analyse nach Porengrößen und -volumen erübrigt.



## Patentansprüche

1. Mindestens zu 70 Gew.-% aus Kohlenstoff bestehender Schaumstoff mit einer mittleren Zellgröße über 20  $\mu\text{m}$ , einer auf diese Zellgröße bezogenen Porosität zwischen 35 % und 99,5 % sowie Offenporigkeit über 90 %, einer inneren Oberfläche über 50  $\text{m}^2/\text{g}$ , mit Zellstegen, die im Querschnitt ein Dreieck mit nach innen gekrümmten Seiten aufweisen, und Poren im Zellgerüstmaterial mit Abmessungen von 0,2 nm bis 50 nm und einem Volumen von 0,01  $\text{cm}^3/\text{g}$  bis 0,8  $\text{cm}^3/\text{g}$ .
2. Schaumstoff gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass er einen Wasserstoffgehalt unter 3 Masse-% und einen Stickstoffgehalt über 0,01 Masse-% aufweist.
3. Schaumstoff gemäß Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, dass das Gerüstmaterial des Schaumstoffes eine Dichte von 0,8  $\text{g}/\text{cm}^3$  bis 2,3  $\text{g}/\text{cm}^3$  aufweist.
4. Schaumstoff gemäß einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, dass das Gerüstmaterial des Schaumstoffes elektrische Leitfähigkeiten von  $10^{-10}$  S/cm bis 5000 S/cm aufweist.
5. Schaumstoff gemäß einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, dass das Gerüstmaterial des Schaumstoffes ein mit der  $^{13}\text{C}$  Festkörper-Kernresonanzspektroskopie gemessenes Signal zwischen 100 ppm und 200 ppm, das einen Flächen-Prozentsatz über 95 Prozent im Spektrum einnimmt, aufweist.
6. Schaumstoff gemäß einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, dass das Gerüstmaterial des Schaumstoffes röntgenkristallin oder röntgenamorph sein kann.
7. Pulverförmiges Kohlenstoffmaterial, gewonnen durch mechanische Zerkleinerung der Schaumstoffe gemäß einem der Ansprüche 1 bis 6.
8. Verfahren zur Herstellung eines mindestens zu 70 Gew.-% aus Kohlenstoff bestehenden Schaumstoffes durch Pyrolyse von Kunststoff-Schaumstoffen, dadurch gekennzeichnet, dass die eingesetzten Kunststoff-Schaumstoffe mindestens 30 Masse-% eines Polymermaterials mit einem Stickstoffgehalt über 6 Masse-% enthalten und eine Porosität zwischen 35 % und 99,5 % sowie eine Offenporigkeit über 1 % besitzen, in

den Kunststoff-Schaumstoff eingearbeitet und/oder auf die Oberfläche aufgebracht Anorganika aufweisen und/oder während und/oder nach der Pyrolyse mit Wasserdampf und/oder Kohlendioxid und/oder Sauerstoff bei Temperaturen über 400°C behandelt werden.

9. Verfahren gemäß Anspruch 8, dadurch gekennzeichnet, dass die eingesetzten Kunststoff-Schaumstoffe Harnstoff-Formaldehydharze sind oder enthalten.

10. Verfahren gemäß Anspruch 8, dadurch gekennzeichnet, dass die eingesetzten Kunststoff-Schaumstoffe Melamin-Formaldehydharze sind oder enthalten.

11. Verfahren gemäß Anspruch 8, dadurch gekennzeichnet, dass die eingesetzten Kunststoff-Schaumstoffe polymere Isocyanataddukte sind oder enthalten.

12. Verfahren gemäß Anspruch 8 oder 11, dadurch gekennzeichnet, dass die eingesetzten polymeren Isocyanataddukte Polyisocyanuratstrukturen enthalten, die charakterisiert werden durch ein relatives Verhältnis  $E_v$  der Extinktion der nach Präparation mit der Kaliumbromid-Pressstechnik registrierten Isocyanurat-Bande im mittleren Infrarotbereich um  $1410\text{ cm}^{-1}$  zur Extinktion der Aromaten-Bande um  $1600\text{ cm}^{-1}$  von größer 1,5.

13. Verfahren gemäß einem der Ansprüche 8 oder 11 bis 12, dadurch gekennzeichnet, dass die eingesetzten polymeren Isocyanataddukte hergestellt werden durch Umsetzung von Polyisocyanaten mit sich selbst, wasserstoffaktive Gruppen enthaltenden Verbindungen oder weiteren mit Isocyanat reagierenden Verbindungen unter Verwendung von Katalysatoren, Stabilisatoren, Treibmitteln und gegebenenfalls weiteren Hilfsstoffen.

14. Verfahren gemäß einem der Ansprüche 8 oder 11 bis 13, dadurch gekennzeichnet, dass als wasserstoffaktive Gruppen enthaltende Verbindungen hydroxylgruppenhaltige Polymerisationsprodukte einer Molmasse größer  $200\text{ g/mol}$  und einer Funktionalität größer 1 eingesetzt werden.

15. Verfahren gemäß einem der Ansprüche 8 oder 11 bis 14, dadurch gekennzeichnet, dass als wasserstoffaktive Gruppen enthaltende Verbindungen Polyesterole auf der Basis von aromatischen Polycarbonsäuren und mehrfunktionellen Alkoholen eingesetzt werden.

16. Verfahren gemäß einem der Ansprüche 8 oder 11 bis 15, dadurch gekennzeichnet, dass die weiteren mit Isocyanat reagierenden Verbindungen organische Säureanhydridstrukturen enthalten.
- 5 17. Verfahren gemäß einem der Ansprüche 8 oder 11 bis 14, dadurch gekennzeichnet, dass die weiteren mit Isocyanat reagierenden Verbindungen Epoxidstrukturen enthalten.
- 10 18. Verfahren gemäß einem der Ansprüche 8 oder 11 bis 17, dadurch gekennzeichnet, dass als Katalysator mindestens eine Verbindung mit Kronenetherstrukturen eingesetzt wird.
- 15 19. Verfahren gemäß einem der Ansprüche 8 bis 18, dadurch gekennzeichnet, dass neben den eingesetzten Kunststoff-Schaumstoffen noch nicht ausgehärtete Phenolharzkomponenten mitverwendet werden.
- 20 20. Verfahren gemäß einem der Ansprüche 8 bis 19, dadurch gekennzeichnet, dass bei der Herstellung der eingesetzten Kunststoff-Schaumstoffe anorganische Salze, Metallpulver oder Blähgraphit als Füllstoffe in einer Menge von 0,1 Masse-% bis 60 Masse-%, bezogen auf die Gesamtmasse der Kunststoff-Schaumstoffe, eingesetzt werden.
- 25 21. Verfahren gemäß einem der Ansprüche 8 bis 20, dadurch gekennzeichnet, dass die eingesetzten Kunststoff-Schaumstoffe mit Lösungen oder Dispersionen anorganischer Salze, Metallpulver oder Blähgraphit in Wasser oder organischen Lösungsmitteln derart getränkt werden, dass nach dem Abdampfen der Lösungsmittel eine Menge von 0,1 Masse-% bis 60 Masse-% der Anorganika auf dem Schaumstoff verbleibt.
- 30 22. Verfahren gemäß einem der Ansprüche 8 bis 21, dadurch gekennzeichnet, dass die eingesetzten anorganischen Salze Zinkchlorid und/oder Calciumcarbonat und/oder Ammoniumpolyphosphat sind.
- 35 23. Verfahren gemäß einem der Ansprüche 8 bis 22, dadurch gekennzeichnet, dass die Pyrolyse der Kunststoff-Schaumstoffe durch Erhitzen von Raumtemperatur auf über 500°C und oberhalb von 500°C bis zu einer Temperatur von 3000°C erfolgt.
- 40 24. Verfahren gemäß einem der Ansprüche 8 bis 23, dadurch gekennzeichnet, dass bei der Pyrolyse das Erhitzen mit Heizraten von 0,05 K/min bis 10 K/min erfolgt.
- 45

25. Verfahren gemäß einem der Ansprüche 8 bis 24, dadurch gekennzeichnet, dass die Pyrolyse der Kunststoff-Schaumstoffe in einer Atmosphäre von Stickstoff und/oder Edelgasen erfolgt.
- 5 26. Verfahren gemäß einem der Ansprüche 8 bis 25, dadurch gekennzeichnet, dass die Pyrolyse der Kunststoff-Schaumstoffe durch Erhitzen von Raumtemperatur bis zu einer Temperatur zwischen 400°C und 1200°C in Stickstoff und/oder
- 10 Edelgas und bei Temperaturen darüber mit 0,5 Vol.-% bis zu 80 Vol.-% Wasserdampf im Wasserdampfgemisch mit Stickstoff und/oder Edelgas durchgeführt wird.
- 15 27. Verfahren gemäß einem der Ansprüche 8 bis 25, dadurch gekennzeichnet, dass die Pyrolyse der Kunststoff-Schaumstoffe durch Erhitzen von Raumtemperatur bis zu einer Temperatur zwischen 400°C und 1500°C in Stickstoff und/oder Edelgas und bei Temperaturen darüber mit über 1 Vol.-% Kohlendioxid in einem Gemisch von Kohlendioxid und Stick-
- 20 stoff und/oder Edelgas durchgeführt wird.
28. Verfahren gemäß einem der Ansprüche 8 bis 25, dadurch gekennzeichnet, dass die Pyrolyse der Kunststoff-Schaumstoffe durch Erhitzen von Raumtemperatur bis zu einer
- 25 Temperatur zwischen 400°C und 1500°C in Stickstoff und/oder Edelgas und bei Temperaturen darüber in Kohlendioxid durchgeführt wird.
- 30 29. Verfahren gemäß einem der Ansprüche 8 bis 25, dadurch gekennzeichnet, dass zunächst der mindestens zu 70 Gew.-% aus Kohlenstoff bestehende Schaumstoff durch Pyrolyse in Stickstoff und/oder Edelgas hergestellt und anschließend bei über 500°C mit 1 Vol.-% bis zu 80 Vol.-% Wasserdampf im Wasserdampfgemisch mit Stickstoff und/oder Edelgas behandelt
- 35 wird.
- 40 30. Verfahren gemäß einem der Ansprüche 8 bis 25, dadurch gekennzeichnet, dass zunächst der mindestens zu 70 Gew.-% aus Kohlenstoff bestehende Schaumstoff durch Pyrolyse in Stickstoff und/oder Edelgas hergestellt und anschließend bei über 500°C mit über 1 Vol.-% Kohlendioxid in einem Gemisch aus Kohlendioxid mit Stickstoff und/oder Edelgas behandelt wird.
- 45 31. Verfahren gemäß einem der Ansprüche 8 bis 25, dadurch gekennzeichnet, dass zunächst der mindestens zu 70 Gew.-% aus Kohlenstoff bestehende Schaumstoff durch Pyrolyse in

Stickstoff und/oder Edelgas hergestellt und anschließend bei über 500°C mit Kohlendioxid behandelt wird.

- 5 32. Verfahren gemäß einem der Ansprüche 8 bis 31, dadurch gekennzeichnet, dass die Pyrolyse der Kunststoff-Schaumstoffe unter Anwesenheit von Sauerstoff in einer Menge von 0,05 Vol.-% bis 30 Vol.-%, bezogen auf die Gesamtgasmenge, im Temperaturbereich von Raumtemperatur bis 1500°C erfolgt.
- 10 33. Verfahren gemäß einem der Ansprüche 8 bis 32, dadurch gekennzeichnet, dass während der Pyrolyse oder der Nachbehandlung des mindestens zu 70 Gew.-% aus Kohlenstoff bestehenden Schaumstoffes die Durchleitung der Gasströme in einer Geschwindigkeit von 0,01 Liter pro Stunde bis 10 Liter pro Minute und Gramm Schaumstoff erfolgt.
- 15 34. Verwendung der Schaumstoffe gemäß einem der Ansprüche 1 bis 6 für elektrische und elektro-chemische Anwendungen, als Filter- und Wärmedämmmaterial, als Träger- und Speicher- material und als Ausgangsstoff für weitere Umsetzungen.
- 20 35. Verwendung der Schaumstoffe gemäß einem der Ansprüche 1 bis 6 oder des aus diesen Schaumstoffen gemäß Anspruch 7 gewonnenen pulverförmigen Materials als Elektrodenmaterial für Super- kondensatoren und/oder in Brennstoffzellen.
- 25

30

35

40

45

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No  
PCT/EP 03/09943

## A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

IPC 7 C04B38/00

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)  
IPC 7 C04B

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the International search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal, WPI Data

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
P, X	DE 101 56 132 A (BASF AG) 28 May 2003 (2003-05-28) the whole document	1-35
X	DE 100 11 013 A (SCHUNK KOHLENSTOFFTECHNIK GMBH) 20 September 2001 (2001-09-20) claims 1-16; examples 1-3	1-35
X	EP 0 365 327 A (UNILEVER PLC ; UNILEVER NV (NL)) 25 April 1990 (1990-04-25) the whole document	1-35
X	US 5 300 272 A (SIMANDL RONALD F ET AL) 5 April 1994 (1994-04-05) claims 1-3; examples 1-6	1-35
	-/--	

☒ Further documents are listed in the continuation of box C.

☒ Patent family members are listed in annex.

### \* Special categories of cited documents :

- \*A\* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- \*E\* earlier document but published on or after the international filing date
- \*L\* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- \*O\* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- \*P\* document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- \*T\* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- \*X\* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- \*Y\* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.
- \* & \* document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

7 January 2004

Date of mailing of the international search report

19/01/2004

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5816 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,  
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Fortunati, T

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No  
PCT/EP 03/09943

## C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	WO 01 66490 A (UT BATTELLE LLC) 13 September 2001 (2001-09-13) the whole document ---	1-35
X	US 3 302 999 A (MITCHELL CHARLES V) 7 February 1967 (1967-02-07) claims 1-6; examples I-III; tables I,IV,V ---	1-35
X	KLETT J ET AL: "High-thermal-conductivity; mesophase-pitch-derived carbon foams: effect of precursor on structure and properties", CARBON, ELSEVIER SCIENCE PUBLISHING, NEW YORK, NY, US, VOL. 38, NR. 7, PAGE(S) 953-973 XP004197491 ISSN: 0008-6223 the whole document -----	1-35

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/EP 03/09943

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
DE 10156132	A	28-05-2003	DE 10156132 A1	28-05-2003
			WO 03042286 A2	22-05-2003
DE 10011013	A	20-09-2001	DE 10011013 A1	20-09-2001
EP 0365327	A	25-04-1990	AT 94161 T	15-09-1993
			CA 2000994 A1	21-04-1990
			DE 68908994 D1	14-10-1993
			DE 68908994 T2	10-02-1994
			EP 0365327 A2	25-04-1990
			ES 2045462 T3	16-01-1994
			JP 2164709 A	25-06-1990
			JP 2902422 B2	07-06-1999
			ZA 8907967 A	26-06-1991
US 5300272	A	05-04-1994	US 5268395 A	07-12-1993
			US 5208003 A	04-05-1993
WO 0166490	A	13-09-2001	AU 4004801 A	17-09-2001
			CA 2399719 A1	13-09-2001
			EP 1265825 A2	18-12-2002
			JP 2003525836 T	02-09-2003
			WO 0166490 A2	13-09-2001
			US 2002141932 A1	03-10-2002
			US 2003175201 A1	18-09-2003
US 3302999	A	07-02-1967	NONE	



# INTERNATIONALE RESEARCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP 03/09943

## A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES

IPK 7 C04B38/00

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

## B. RESEARCHIERTE GEBIETE

Researchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

IPK 7 C04B

Researchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die researchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EPO-Internal, WPI Data

## C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
P,X	DE 101 56 132 A (BASF AG) 28. Mai 2003 (2003-05-28) das ganze Dokument	1-35
X	DE 100 11 013 A (SCHUNK KOHLENSTOFFTECHNIK GMBH) 20. September 2001 (2001-09-20) Ansprüche 1-16; Beispiele 1-3	1-35
X	EP 0 365 327 A (UNILEVER PLC ;UNILEVER NV (NL)) 25. April 1990 (1990-04-25) das ganze Dokument	1-35
X	US 5 300 272 A (SIMANDL RONALD F ET AL) 5. April 1994 (1994-04-05) Ansprüche 1-3; Beispiele 1-6	1-35
	-/-	



Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen



Siehe Anhang Patentfamilie

\* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :

\*A\* Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist

\*E\* älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist

\*L\* Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)

\*O\* Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

\*P\* Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

\*T\* Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

\*X\* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden

\*Y\* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist

\*G\* Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

7. Januar 2004

Absenddatum des internationalen Recherchenberichts

19/01/2004

Name und Postanschrift der internationalen Recherchenbehörde

Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,  
Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Fortunati, T

## C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	WO 01 66490 A (UT BATTELLE LLC) 13. September 2001 (2001-09-13) das ganze Dokument ----	1-35
X	US 3 302 999 A (MITCHELL CHARLES V) 7. Februar 1967 (1967-02-07) Ansprüche 1-6; Beispiele I-III; Tabellen I, IV, V ----	1-35
X	KLETT J ET AL: "High-thermal-conductivity, mesophase-pitch-derived carbon foams: effect of precursor on structure and properties", CARBON, ELSEVIER SCIENCE PUBLISHING, NEW YORK, NY, US, VOL. 38, NR. 7, PAGE(S) 953-973 XP004197491 ISSN: 0008-6223 das ganze Dokument -----	1-35

# INTERNATIONALER RESEARCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP 03/09943

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
DE 10156132 A	28-05-2003	DE 10156132 A1	28-05-2003
		WO 03042286 A2	22-05-2003
DE 10011013 A	20-09-2001	DE 10011013 A1	20-09-2001
EP 0365327 A	25-04-1990	AT 94161 T	15-09-1993
		CA 2000994 A1	21-04-1990
		DE 68908994 D1	14-10-1993
		DE 68908994 T2	10-02-1994
		EP 0365327 A2	25-04-1990
		ES 2045462 T3	16-01-1994
		JP 2164709 A	25-06-1990
		JP 2902422 B2	07-06-1999
		ZA 8907967 A	26-06-1991
US 5300272 A	05-04-1994	US 5268395 A	07-12-1993
		US 5208003 A	04-05-1993
WO 0166490 A	13-09-2001	AU 4004801 A	17-09-2001
		CA 2399719 A1	13-09-2001
		EP 1265825 A2	18-12-2002
		JP 2003525836 T	02-09-2003
		WO 0166490 A2	13-09-2001
		US 2002141932 A1	03-10-2002
		US 2003175201 A1	18-09-2003
US 3302999 A	07-02-1967	KEINE	